

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets

(11) Numéro de publication:

0 053 964
A1

(12)

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt: 81401858.6

(51) Int. Cl.³: **C 07 D 401/06**
A 61 K 31/47

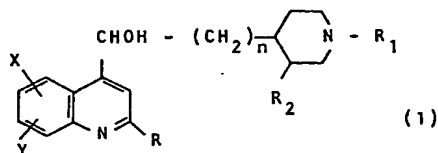
(22) Date de dépôt: 24.11.81

(30) Priorité: 05.12.80 FR 8025829

(43) Date de publication de la demande:
16.06.82 Bulletin 82/24(84) Etats contractants désignés:
BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE(71) Demandeur: PHARMINDUSTRIE
35 Quai du Moulin de Cage
F-92231 Gennevilliers(FR)(72) Inventeur: Gueremy, Claude Georges Alexandre
3, rue Daumesnil
F-78800 Houilles(FR)(72) Inventeur: Mestre, Michel Achille Pierre
15, rue Alasseur
F-75015 Paris(FR)(72) Inventeur: Renault, Christian Louis Albert
10 Allée Réaumur
F-95150 Taverny(FR)(74) Mandataire: Houssin, Jean et al,
P.C.U.K. - Produits Chimiques Ugine Kuhlmann Service
Propriété Industrielle Tour Manhattan - Cedex 21
F-92087 Paris La Defense 2(FR)

(54) Médicaments à base de dérivés de (quinolyl-4)-1 éthanol ou propanol, nouveaux dérivés de (quinolyl-4)-1 éthanol ou propanol et procédés pour leur préparation.

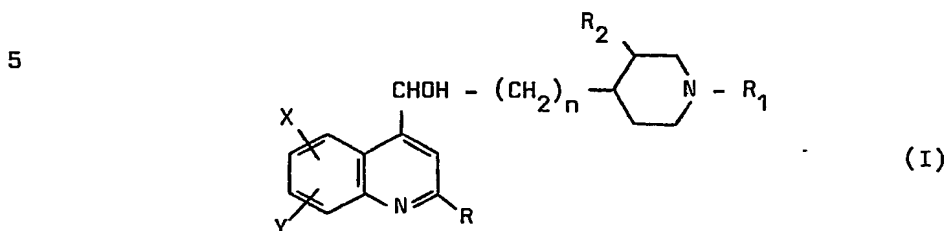
(57) Médicaments antiarythmiques contenant, comme substance active, un composé de formule:



dans laquelle n est 1 ou 2, X et Y sont fixés en position 5, 6, 7 ou 8 sur le cycle de la quinoléine et représentent chacun un atome d'hydrogène ou un groupe alcoxy 1-3 C, R est un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle 1-4 C, cycloalkyle 3-8 C, phényle ou phényle substitué par alcoxy 1-4 C, R₁ est un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle 1-4 C ou phénylalkyle dont la partie alkyle a 1 à 3 C, R₂ est un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle 1-2 C ou alcényle 2-4 C.

Médicaments à base de dérivés de (quinolyl-4)-1 éthanol ou propanol, nouveaux dérivés de (quinolyl-4)-1 éthanol ou propanol et procédés pour leur préparation

La présente invention a pour objet de nouveaux médicaments, particulièrement utiles comme antiarythmiques, qui contiennent, en tant que substance active, un composé répondant à la formule :



10

dans laquelle n est égal à 1 ou 2, X et Y, qui sont identiques ou différents, sont fixés en position 5, 6, 7 ou 8 sur le cycle de la quinoléine et représentent chacun l'atome d'hydrogène ou un groupe alcoxy comportant de 1 à 3 atomes de carbone, R représente l'atome d'hydrogène, un groupe cycloalkyle ayant 3 à 8 atomes de carbone, un groupe alkyle comportant de 1 à 4 atomes de carbone, un groupe phényle ou un groupe phényle substitué par un groupe alcoxy ayant 1 à 4 atomes de carbone, R₁ représente l'atome d'hydrogène, un groupe alkyle comportant de 1 à 4 atomes de carbone ou un groupe phénylalkyle dont la partie alkyle comporte 1 à 3 atomes de carbone, R₂ représente l'atome d'hydrogène, un groupe alkyle comportant 1 ou 2 atomes de carbone ou un groupe alcényle comportant de 2 à 4 atomes de carbone, ou un mélange de composés stéréoisomères répondant à la formule (I), ou un sel d'un tel composé ou mélange de composés stéréoisomères avec un acide pharmaceutiquement acceptable.

15

20

25

Dans la formule (I) ci-dessus, Y est de préférence un atome d'hydrogène, X est de préférence un atome d'hydrogène ou un groupe méthoxy, R est de préférence un atome d'hydrogène ou un groupe phényle ou tertibutyle, R₁ est de préférence un atome d'hydrogène

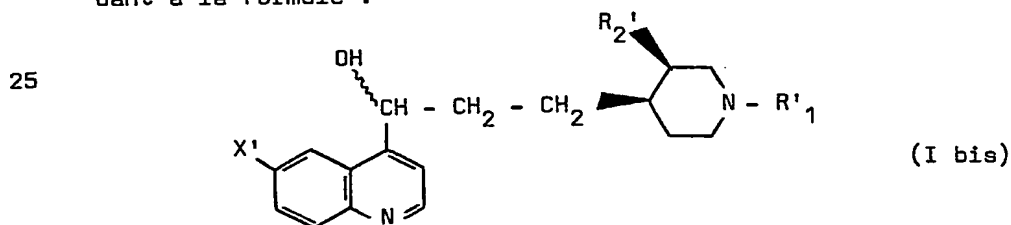
30

- 2 -

et R_2 est de préférence un atome d'hydrogène ou un groupe éthyle ou éthényle.

Lorsque R_2 représente l'atome d'hydrogène, la molécule des
 5 composés de formule (I) comporte un atome de carbone asymétrique
 (atome de carbone portant le groupe OH) et donc, pour une signi-
 fication donnée de X, Y, R, R_1 , R_2 et n, il y a un racémique et
 deux énantiomères correspondant à la formule plane (I). Lorsque
 R_2 ne représente pas l'atome d'hydrogène, la molécule des compo-
 10 sés de formule (I) comporte 3 atomes de carbone asymétriques et
 donc, pour une signification donnée de X, Y, R, R_1 , R_2 et n,
 il y a 8 stéréoisomères correspondant à la formule plane (I),
 stéréoisomères dont les formules spatiales correspondent aux
 combinaisons 3 à 3 des configurations rectus (R) ou sinister (S)
 15 de chaque centre d'asymétrie. Les médicaments selon l'invention
 peuvent contenir, en tant que substance active, aussi bien un
 mélange de composés stéréoisomères répondant à la formule (I)
 qu'un isomère pur répondant à la formule (I).

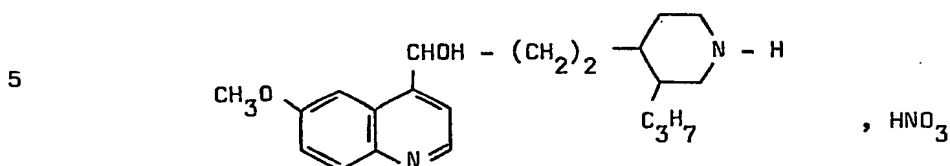
20 Il est connu (cf. M. HEIDELBERGER et W.A. JACOBS, J. Am. Chem.
 Soc. 44, 1098-1107, (1922) ; brevet allemand n° 330 813) des
 produits, qui sont probablement des mélanges d'isomères, répon-
 dant à la formule :



30 dans laquelle X' est un atome d'hydrogène ou un groupe méthoxy
 ou éthoxy, R'_1 est un atome d'hydrogène ou un groupe méthyle
 ou éthyle et R'_2 est un groupe éthyle ou éthényle, mais aucune
 propriété pharmacologique ou application thérapeutique n'a été
 signalée jusqu'ici pour ces produits.

35

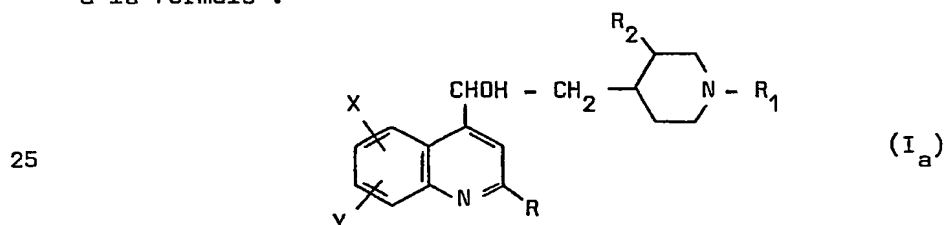
Selon G.S. DAWES (Brit. J. Pharmacol., 1946, 1, 90-111), le composé de formule :



10 agirait sur l'aptitude de l'oreillette isolée de lapin à suivre les stimulations électriques causées par une bobine à induction, mais le poids moléculaire (391) indiqué par cet auteur pour le composé ci-dessus est incompatible avec la formule, de sorte qu'il y a une incertitude sur la structure réelle du composé testé.

15 Il a maintenant été trouvé, conformément à la présente invention, que les composés de formule (I) possèdent des propriétés pharmacologiques remarquables qui permettent de les utiliser comme ingrédient actif de médicaments.

20 Les composés, racémiques, énantiomères ou stéréoisomères, répondant à la formule :

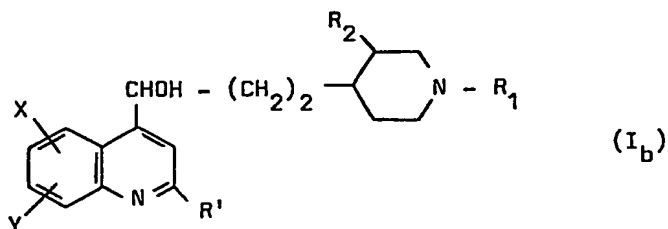


30 dans laquelle X, Y, R, R_1 et R_2 ont la même signification que dans la formule (I) sont nouveaux et font partie en tant que tels de l'invention.

Les composés, racémiques, énantiomères ou stéréoisomères, répondant à la formule :

- 4 -

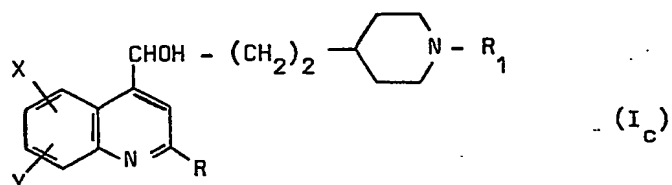
5



dans laquelle X, Y, R₁ et R₂ ont la même signification que dans la formule (I) et R' représente un groupe cycloalkyle ayant 3 à 8 atomes de carbone, un groupe alkyle ayant 1 à 4 atomes de carbone, un groupe phényle ou un groupe phényle substitué par un groupe alcoxy ayant 1 à 4 atomes de carbone, sont nouveaux et font partie en tant que tels de l'invention.

15 Les composés, racémiques ou énantiomères, répondant à la formule :

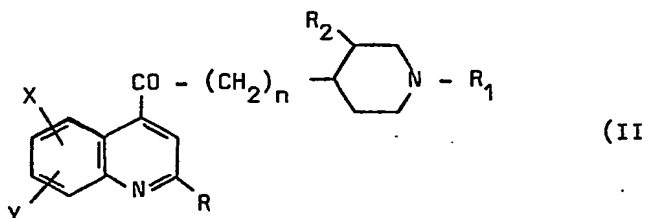
20



dans laquelle X, Y, R et R₁ ont la même signification que dans la formule (I) sont nouveaux et font partie en tant que tels de l'invention.

25 Les composés de formule (I) peuvent être préparés par réduction des cétones de formule :

30



35 dans laquelle X, Y, R, R₁, R₂ et n ont la même signification que dans la formule (I).

Pour effectuer cette réduction on utilise des procédés, connus en soi, qui permettent de transformer une cétone en alcool. Une méthode avantageuse, applicable dans tous les cas, consiste à utiliser comme agent de réduction un hydrure métallique réducteur tel que ceux mentionnés dans "Complex hydrides and related reducing agents in organic synthesis" (Andor HAJOS, Elsevier Scientific Publishing Company, Amsterdam, Oxford, New-York 1979). Parmi les agents réducteurs les plus courants on peut citer les borohydrures de métaux alcalins tels que le borohydrure de sodium et le borohydrure de potassium, qui sont utilisés à la température ambiante au sein d'un solvant tel qu'un alcool (par exemple le méthanol ou l'éthanol), un mélange eau-alcool ou le tétrahydrofuranne, et l'hydrure d'aluminium et de lithium, qui est utilisé au sein d'un solvant inerte tel que l'éther, le tétrahydrofuranne ou un hydrocarbure, à une température comprise entre 0°C et la température d'ébullition du solvant.

Lorsque R_2 est l'atome d'hydrogène, la réduction des cétones de formule (II) fournit le racémique. Lorsque R_2 n'est pas l'atome d'hydrogène, la réduction des cétones de formule (II) fournit un mélange de composés diastéréoisomères, racémiques ou optiquement actifs selon que la cétone de départ est racémique ou optiquement active. Les diastéréoisomères purs peuvent être isolés à partir du mélange par des méthodes classiques telles que chromatographie, cristallisation fractionnée, formation de sels et régénération de la base, etc...

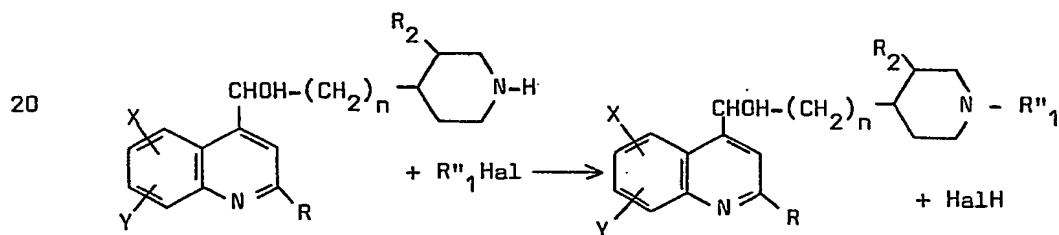
Une variante du procédé de réduction ci-dessus consiste à effectuer la réduction en présence d'un composé optiquement actif, capable de complexer l'hydrure réducteur utilisé, par exemple un α amino-acide (cf. J.D. MORRISON et H.S. MOSHER, Asymmetric Organic reactions, Prentice Hall Englewood Cliffs N.J. (1972) ; J.W. APSIMON et R.P. SEGUIN, Tetrahedron, 1979, 35, 2797 ; J.C. FIAUD, Stereochemistry Fundamentals and Methods, Vol. 3, 95, edited by H.B. KAGAN, Georg Thieme Publishers Stuttgart, 1977 ; N. UMINO, Chem. Pharm.

- Bull., 1979, 27, 1479). Dans ces conditions on obtient un produit de réduction contenant en quantité prépondérante un énantiomère (si $R_2 = H$) ou un diastéréoisomère (si $R_2 \neq H$), dont l'atome de carbone portant le groupe OH a une configuration déterminée. Par
- 5 exemple la L-proline induit la formation prépondérante d'un alcool dans lequel l'atome de carbone porteur du groupe OH a la configuration sinistère (S) et la D-proline induit la formation prépondérante d'un alcool dans lequel l'atome de carbone porteur du groupe OH a la configuration rectus (R). Cette variante est avantageuse dans le
- 10 cas où la cétone de départ de formule (II) est optiquement active. On obtient alors un produit de réduction contenant essentiellement un diastéréoisomère déterminé, optiquement actif, qui est facilement isolable par les techniques indiquées plus haut.
- 15 Les composés de formule (I) pour lesquels R_1 ne représente pas un groupe benzyle et R_2 représente un groupe alkyle ayant 2 atomes de carbone peuvent aussi être préparés par hydrogénation catalytique des cétones correspondantes de formule (II) pour lesquelles R_2 représente un groupe alcényle ayant 2 atomes de carbone. Dans ce
- 20 cas on effectue à la fois la réduction du groupe CO en groupe CHOH et l'hydrogénation du groupe alcényle en groupe alkyle. On opère généralement au voisinage de la température ambiante, sous une pression d'hydrogène voisine de la pression atmosphérique, la cétone de départ (sous forme de la base libre ou de l'un de ses sels) étant
- 25 au sein d'un solvant inerte tel qu'un alcool (par exemple le méthanol ou l'éthanol), un mélange eau-alcool ou un acide (par exemple l'acide acétique). Comme catalyseurs on peut citer le palladium, le rhodium, le ruthénium, le platine et le nickel.
- 30 Les composés de formule (I) pour lesquels R_1 est l'atome d'hydrogène et R_2 le groupe éthényle et pour lesquels l'atome de carbone porteur du groupe éthényle a une configuration donnée, rectus (R) ou sinistère (S), peuvent aussi être préparés par chauffage, à température supérieure à 50°C, au sein d'un solvant protique ou d'un mélange de
- 35 solvants protiques, en présence de formaldéhyde, des composés de

formule (I) correspondants pour lesquels R_1 est l'atome d'hydrogène, R_2 est le groupe éthényle et l'atome de carbone porteur du groupe éthényle a la configuration sinistère (S) ou rectus (R), partiellement ou totalement salifiés.

5

Les composés de formule (I) pour lesquels R_1 est un groupe alkyle ou phénylalkyle peuvent aussi être préparés par action sur les composés correspondants de formule (I) pour lesquels R_1 est l'atome d'hydrogène d'un agent alkylant tel qu'un halogénure de formule $R''_1\text{Hal}$, un sulfate de formule $(R''_1)_2\text{SO}_4$, un arylesulfonate de formule $\text{ArSO}_3R''_1$ ou un alkylsulfonate de formule $R''\text{SO}_3R''_1$, formules dans lesquelles R''_1 représente un groupe alkyle ayant 1 à 4 atomes de carbone ou un groupe phénylalkyle dont la partie alkyle comporte 1 à 3 atomes de carbone, Ar représente un groupe aryle et R'' représente un groupe alkyle. La réaction peut être schématisée comme suit dans le cas où l'agent alkylant est un halogénure :



25 La réaction de l'agent alkylant avec les composés de formule (I) pour lesquels $R_1 = \text{H}$ est effectuée selon des procédés connus en soi. On opère avantageusement en présence d'une base organique ou minérale (par exemple le carbonate de sodium ou de potassium), au sein d'un solvant inerte, par exemple le diméthylformamide.

30

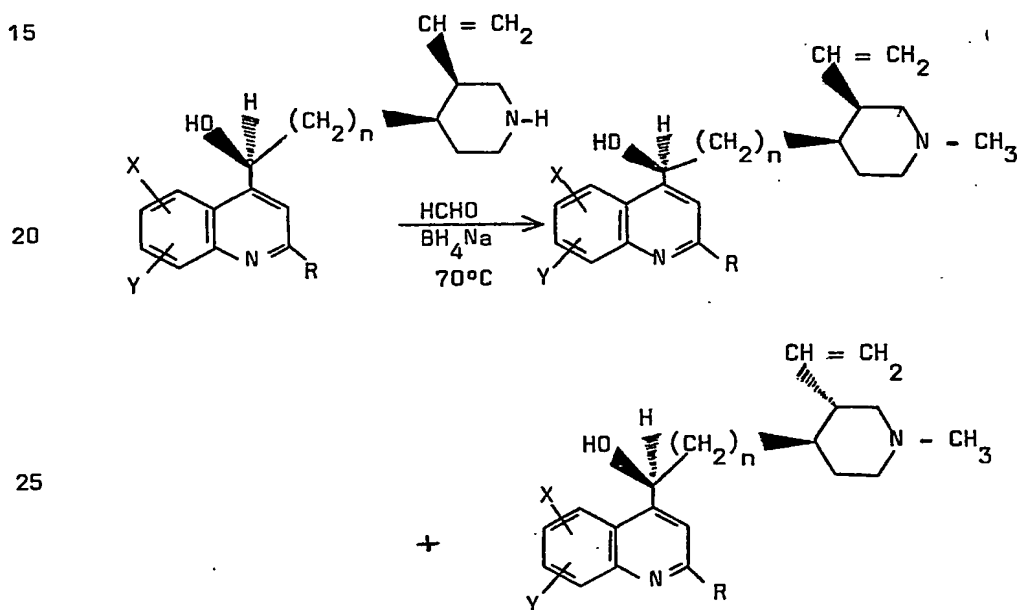
Une variante intéressante pour la préparation des composés de formule (I) pour lesquels $R_1 = \text{CH}_3$ consiste à faire agir sur les composés correspondants de formule (I) pour lesquels $R_1 = \text{H}$ le formaldéhyde en présence d'un réducteur (cf. "Complex hydrides and related reducing agents in organic synthesis" déjà cité). Comme

35

- 8 -

agent réducteur on utilise avantageusement un borohydrure tel que le borohydrure de sodium ou de potassium ou la cyanoborohydrure de sodium, au sein d'un solvant inerte, par exemple un alcool ou un mélange eau + alcool, à une température comprise entre la température ambiante et le point d'ébullition du solvant.

Lorsque R_2 représente le groupe éthényle et si on opère à une température suffisante ($> 50^\circ\text{C}$), on observe simultanément, lors de l'action du formaldéhyde en présence du réducteur, l'épimérisation du groupe éthényle, si bien qu'en une seule réaction on peut préparer, à partir d'un seul précurseur, deux diastéréoisomères différant l'un de l'autre par la configuration de l'atome de carbone portant le groupe éthényle. La réaction peut être schématisée comme suit :



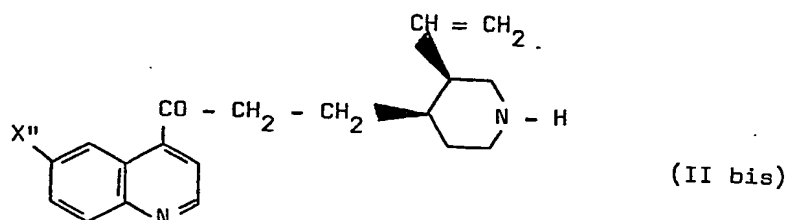
Chaque diastéréoisomère peut être isolé à l'état pur à partir du mélange par les techniques indiquées plus haut.

Les composés de formule (I) sous forme de base libre peuvent être éventuellement transformés en sels d'addition avec un acide minéral

35

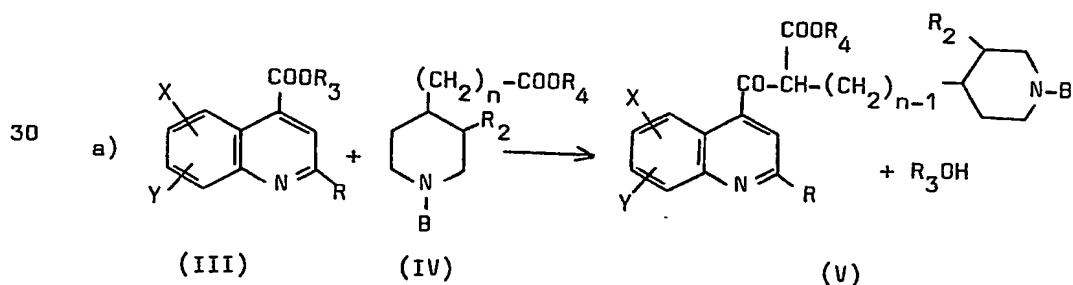
ou organique par action d'un tel acide au sein d'un solvant approprié.

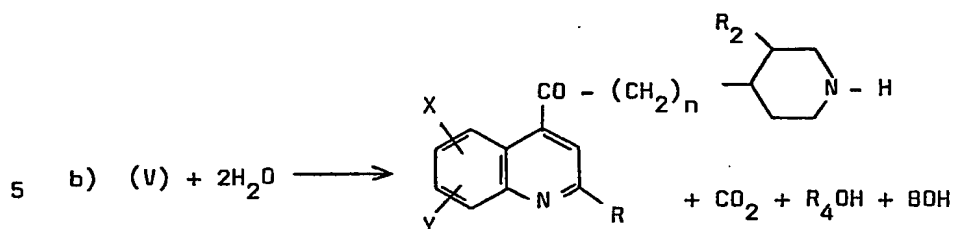
Certaines des cétones de formule (II) sont connues. C'est le cas en particulier de la quinicine et de la cinchonine, qui sont obtenues par réarrangement en milieu acide des alcaloïdes majeurs du quinquina, c'est-à-dire de la quinine ou quinidine et de la cinchonine ou cinchonidine (cf. S. W. PELLETIER, Chemistry of the Alkaloids, p. 313, Reinhold, 1969), et qui répondent à la formule :



dans laquelle X'' est un atome d'hydrogène ou un groupe méthoxy.

D'une façon générale, les cétones de formule (II) pour lesquelles R₁ représente l'atome d'hydrogène peuvent être préparées par condensation d'un ester d'acide quinoléine-carboxylique-4 de formule (III) avec un ester d'acide (pipéridinyl-4) alkylcarboxylique de formule (IV), puis hydrolyse et décarboxylation du composé de formule (V) ainsi obtenu, selon le schéma réactionnel suivant :





Dans les formules (III), (IV) et (V) ci-dessus, X, Y, R, R₂ et n ont la même signification que dans la formule (I), R₃ et R₄ représentent des groupes alkyle de bas poids moléculaire, par exemple méthyle ou éthyle, et B représente un groupe protecteur de la fonction amine, stable en milieu alcalin anhydre et susceptible d'être éliminé en milieu acide, tels que ceux qui sont décrits par R.A. BOISSONNAS, *Advances in Organic Chemistry* 3, p.159, Interscience (1963). On utilise avantageusement le groupe benzoyle (-B=-CO-C₆H₅) ou le groupe benzyloxycarboyle (-B=-CO-O-CH₂-C₆H₅).

Pour réaliser la réaction de condensation a) on fait appel à des procédés connus en soi (cf. "The acetoacetic acid ester condensation", C.R. HAUSER et coll., *Organic Reactions*, vol.1, p.266, WILEY and Sons, 1942). On opère avantageusement en présence d'une base telle qu'un alcoolate (par exemple le tertio-butylate de potassium) ou un hydrure métallique (par exemple l'hydrure de sodium ou de potassium), au sein d'un solvant inerte tel qu'un hydrocarbure ou un autre solvant aprotique (par exemple le tétrahydrofurane), à une température comprise entre 0°C et la température d'ébullition du solvant utilisé.

La réaction d'hydrolyse b) est conduite selon des procédés connus en soi (cf. "Cleavage of β keto-esters", R.B. WAGNER et H.D. ZOOK, *Synthetic Organic Chemistry*, p.327, WILEY and Sons, 1953). La méthode la plus courante consiste à chauffer à l'ébullition le produit de formule (V) dans une solution aqueuse d'un acide tel que l'acide chlorhydrique ou l'acide sulfurique.

Les cétones de formule (II) pour lesquelles R_1 ne représente pas l'atome d'hydrogène peuvent être préparées par action d'un agent alkylant sur les cétones de formule (II) pour lesquelles $R_1 = H$. Cette alkylation est effectuée dans les conditions indiquées plus haut pour l'alkylation des composés de formule (I) pour lesquels $R_1 = H$.

Les exemples suivants illustrent la préparation des composés de formule (I), substances actives des médicaments selon l'invention. Dans ces exemples, la configuration absolue de l'atome de carbone porteur du groupe OH des composés synthétisés a été déterminée par la méthode de J.A. DALE et H.S. MOSHER, J. Amer. Chem. Soc., 1973, 95, 512.

EXEMPLE 1 : (PHENYL-2 QUINOLYL-4)-1 (PIPERIDYL-4)-2 ETHANOL (racémique).

A 16 g de dichlorhydrate de (phényl-2 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-2 éthanone dans 500 ml de méthanol on ajoute en 20 minutes, à la température ambiante, 6 g de borohydrure de sodium. Après 2 heures de réaction à la température ambiante, on ajoute 350 ml d'eau et élimine le méthanol par distillation sous pression réduite. On extrait la suspension aqueuse résiduelle avec de l'oxyde diéthylique, lave la phase organique à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium et l'évapore sous pression réduite. Le résidu (13 g) est cristallisé dans de l'éther de pétrole. On obtient ainsi 9 g de (phényl-2 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-2 éthanol (racémique), qui fond à 147°C.

Le produit de départ peut être préparé comme suit :

A une suspension de 27,5 g de t-butylate de potassium dans 215 ml de tétrahydrofurane sec, placée sous atmosphère d'azote et refroidie à 0°C, on ajoute rapidement une solution de 21,2 g de phényl-2 quinoléinecarb^αboylate-4 de méthyle dans 50 ml de tétra-

hydrofuranne sec. La température étant maintenue inférieure à + 10°C, on introduit lentement en 2 heures une solution de 22,1 g de (benzoyl-1 pipéridyl-4) acétate d'éthyle dans 80 ml de tétrahydrofuranne sec. Le mélange réactionnel est ensuite agité pendant 20
5 heures à température ambiante, puis on amène à sec par évaporation du solvant. Le résidu est chauffé au reflux pendant 18 heures dans 650 ml d'une solution aqueuse 5N d'acide chlorhydrique.

Après refroidissement, la solution obtenue est filtrée et le filtrat
10 extrait par 2 fois 250 ml d'éther. La solution aqueuse résiduelle est concentrée sous pression réduite. Le résidu obtenu est extrait par 500 ml de méthanol chaud et la solution d'extraction est filtrée. Le filtrat, après évaporation du méthanol, fournit 13,8 g de dichlorhydrate de (phényl-2 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-2
15 éthanone fondant à 259°C.

EXEMPLE 2 : (QUINOLYL-4)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANOL-1 (racémique).

A 13 g de (quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 dans 200 ml
20 de méthanol on ajoute, en 20 minutes, à la température ambiante, 2 g de borohydrure de sodium. Après 2 heures de réaction à la température ambiante, on acidifie le milieu réactionnel par addition d'une solution aqueuse d'acide chlorhydrique, élimine le méthanol par distillation sous pression réduite et lave la phase
25 aqueuse avec de l'acétate d'éthyle. La phase aqueuse est alcalinisée par addition d'une solution aqueuse d'hydroxyde de sodium, puis est extraite avec du chloroforme. La phase chloroformique est lavée à l'eau, séchée sur sulfate de magnésium et évaporée sous pression réduite. On obtient ainsi 13 g de produit brut, qui sont fixés sur
30 une colonne de gel de silice. On élue ensuite avec un mélange de 90 parties en volume de chloroforme et 10 parties en volume de diéthylamine. On isole ainsi 7 g du produit recherché à l'état de base, que l'on transforme en dichlorhydrate par action de l'acide chlorhydrique au sein de l'éthanol. On obtient ainsi 3,2 g de
35 dichlorhydrate de (quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 (racémique), qui fond à 195°C.

La cétone de départ peut être préparée comme indiqué par P. RABE, Ber., 55, 532 (1922).

EXEMPLE 3 : (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANOL-1

5 (racémique).

On opère comme à l'exemple 2, sauf que l'on part de 6,6 g de (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 et de 1 g de borohydrure de sodium dans 100 ml de méthanol et que le produit
10 recherché à l'état de base est transformé en son sesquifumarate. On obtient ainsi 5 g de sesquifumarate de (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 (racémique), qui fond à 154°C.

La cétone de départ est préparée comme indiqué par M. KLEIMAN J. Org. Chem., 1945, 10, 562.
15

EXEMPLE 4 : (PHENYL-2 QUINOLYL-4)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANOL-1 (racémique).

20 On opère comme à l'exemple 1, sauf que l'on part de 14 g de (phényl-2 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 et 2,3 g de borohydrure de sodium dans 300 ml de méthanol. Après recristallisation du produit brut dans l'isopropanol, on obtient 7 g de (phényl-2 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 (racémique), qui fond à 162°C.

25

La cétone de départ peut être préparée comme indiqué dans le brevet belge n° 807 491.

EXEMPLE 5 : Mélange d' [ETHENYL-3(R) PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(R) et d' [ETHENYL-3(R) PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(S).
30

A 194 g de monochlorhydrate d' [éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanone-1 et 32 g de méthylate de sodium
35 dans 2200 ml de méthanol on ajoute 26,6 g de borohydrure de sodium. Après 2 heures d'agitation à la température ambiante, on filtre et

évacue le méthanol sous pression réduite. On reprend le résidu avec 1 litre de chlorure de méthylène et 500 ml d'eau, extrait, sépare les phases et extrait à nouveau la phase aqueuse avec 500 ml de chlorure de méthylène.

5

Les phases organiques rassemblées sont lavées avec 3 fois 200 ml d'eau, séchées sur sulfate de magnésium et évaporées sous pression réduite. L'huile résiduelle est dissoute dans 500 ml d'éthanol absolu et le milieu est amené à pH 3 par addition d'une solution 10N d'acide chlorhydrique dans l'éthanol. Les cristaux formés sont filtrés, lavés et séchés. On obtient ainsi 144 g d'un mélange d'[[éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R) et d'[[éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) sous forme de dichlorhydrates, mélange qui fond à 223-225°C. L'analyse par chromatographie liquide haute pression de ce mélange montre qu'il s'agit d'un mélange 50/50 des deux diastéréoisomères.

10

15

La cétone de départ (chlorhydrate de quinicine) peut être préparée comme indiqué par A. QUEVAUVILLER et Coll. Ann. Pharm. Franc. 24, 39 (1966).

20

EXEMPLE 6 : [[ETHENYL-3(R) PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(S).

25

Le produit obtenu à l'exemple 5 est recristallisé trois fois dans l'éthanol à 95 %. On obtient ainsi 18 g d'[[éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) sous forme de dichlorhydrate fondant à 245-248°C.

30

Pouvoir rotatoire du produit obtenu (mesuré sur une solution aqueuse à 2 %) :

$$\alpha_D^{21} = -122^\circ 8$$

EXEMPLE 7 : [ETHENYL-3(R) PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(R).

Le filtrat provenant de la première recristallisation effectuée à l'exemple 6 est évaporé. Le résidu est recristallisé une fois dans l'isopropanol, puis trois fois dans un mélange éthanol absolu-isopropanol 1/1. On obtient ainsi 8 g d'[éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R) sous forme de dichlorhydrate fondant à 220-222°C.

Pouvoir rotatoire du produit obtenu (mesuré sur une solution aqueuse à 2 %) :

$$\alpha_D^{21} = + 197^{\circ}9$$

EXEMPLE 8 : [ETHYL-3(R) PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(S) et [ETHYL-3(R) PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(R).

On hydrogène à la température ambiante, sous une pression d'hydrogène égale à la pression atmosphérique et en présence de 23 g de palladium sous forme de charbon palladié à 10 % de palladium, 180 g de monochlorhydrate d'[éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanone-1 dans 2250 ml d'éthanol absolu et 250 ml d'une solution aqueuse 2N d'acide chlorhydrique. Lorsque l'absorption d'hydrogène est terminée, on filtre le mélange réactionnel et l'évapore sous pression réduite. L'huile résiduelle est reprise dans 500 ml d'éthanol chaud, et on ajoute 500 ml d'acétone pour déclencher la cristallisation. Les cristaux formés sont filtrés, lavés et séchés. On obtient ainsi 143 g d'un produit brut qui est un mélange en parties égales des dichlorhydrates d'[éthyl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) et d'[éthyl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R).

- 16 -

Le produit brut ci-dessus est recristallisé trois fois dans l'éthanol à 95 % et les cristaux de dichlorhydrate ainsi isolés sont transformés en la base correspondante par action de l'hydroxyde de sodium. Cette base est fixée sur une colonne de gel de silice et on élue ensuite avec un mélange contenant 1 partie en volume de chloroforme, 0,1 partie en volume de méthanol et 0,025 partie en volume de diéthylamine. On obtient ainsi 11,3 g de produit à l'état de base, que l'on retransforme en dichlorhydrate par action de l'acide chlorhydrique au sein de l'éthanol absolu. Après une recristallisation de ce dichlorhydrate dans l'éthanol absolu, on isole 7 g de dichlorhydrate d' [éthyl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S), qui fond à 228-230°C et dont le pouvoir rotatoire, mesuré sur une solution aqueuse à 2 %, est :

$$15 \quad \alpha_D^{21} = -144^{\circ}2$$

Le filtrat (environ 1300 ml) provenant de la première recristallisation du produit brut dans l'éthanol à 95 % est concentré jusqu'à ce que son volume soit réduit de moitié. On filtre, puis concentre à nouveau le filtrat jusqu'à réduction de moitié de son volume. On filtre encore, et évapore à sec, sous pression réduite, le filtrat résiduel. On obtient ainsi 29 g de produit à l'état de dichlorhydrate, qui est transformé en la base correspondante par action de l'hydroxyde de sodium. Cette base est fixée sur une colonne de gel de silice et on élue ensuite avec un mélange chloroforme-méthanol-diéthylamine 1/0,1/0,025. Le produit ainsi isolé à l'état de base est transformé en dichlorhydrate par action de HCl au sein de l'éthanol absolu, puis recristallisé dans le n-propanol. On obtient ainsi 5 g de dichlorhydrate d' [éthyl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R), qui fond à 210-215°C et dont le pouvoir rotatoire, mesuré sur une solution aqueuse à 2 %, est :

$$35 \quad \alpha_D^{21} = +157^{\circ}4$$

EXEMPLE 9 : [ETHENYL-3(R) METHYL-1 PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(S) et [ETHENYL-3(S) METHYL-1 PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(S).

- 5 On traite 2 heures, à 70°C, 8 g d'[éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) (produit de l'exemple 6) par 24 ml d'une solution aqueuse à 37 % de formaldéhyde et 3,4 g de borohydrure de sodium dans 100 ml de méthanol. On évapore le solvant sous pression réduite, reprend le résidu dans de l'eau, alcalinise
- 10 la phase aqueuse et l'extrait au moyen de chloroforme. On lave la phase organique à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium et l'évapore sous pression réduite.

- Le résidu est soumis à une chromatographie en phase liquide sous
- 15 pression (support : silice ; éluant : mélange de 9 parties en volume de toluène et 1 partie en volume de diéthylamine). Les produits recherchés, qui se trouvent à l'état de base dans les fractions séparées, sont transformés en chlorhydrates par action de HCl au sein de l'éthanol. On obtient ainsi d'une part 2,5 g d'[éthényl-3(R)
- 20 méthyl-1 pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) sous forme de monochlorhydrate, qui fond à 214°C et dont le pouvoir rotatoire (mesuré sur une solution aqueuse à 2 %) est $\alpha_D^{23} = -61^\circ 9$, et d'autre part 2,7 g d'[éthényl-3(S) méthyl-1 pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) sous forme de dichlorhydrate,
- 25 qui fond à 175°C et dont le pouvoir rotatoire (mesuré sur une solution aqueuse à 2 %) est $\alpha_D^{22} = -172^\circ 8$.

EXEMPLE 10 : [ETHENYL-3(R) METHYL-1 PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(R).

30

- On opère comme à l'exemple 9, en partant de 1,15 g d'[éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R) (produit de l'exemple 7), 3,5 ml de solution aqueuse à 37 % de formaldéhyde et 0,5 g de borohydrure de sodium dans 15 ml de méthanol. Après
- 35 séparation par chromatographie en phase liquide sous pression, on

isole 0,5 g d' [éthényl-3(R) méthyl-1 pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R) sous forme de monochlorhydrate, qui fond à 160-165°C et dont le pouvoir rotatoire (mesuré sur une solution aqueuse à 2 %) est $\alpha_D^{23} = +199^{\circ}0$.

5

EXEMPLE 11 : Mélange des deux isomères [ETHENYL-3(R) PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(R) et [ETHENYL-3(R) PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)-1 PROPANOL-1(S).

- 10 On agite 20 heures, à la température ambiante, 0,095 g de borohydrure de sodium et 0,29 g de L-proline dans 5 ml de tétrahydrofurane sec. On ajoute ensuite 0,9 g de monochlorhydrate d' [éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanone-1 et poursuit l'agitation du mélange réactionnel pendant 4 jours. On
- 15 évapore le solvant sous pression réduite, reprend le résidu dans l'eau, alcalinise la phase aqueuse et extrait la phase aqueuse avec du chlorure de méthylène. On sèche la phase organique sur du sulfate de magnésium et l'évapore sous pression réduite. On obtient 0,8 g d'une huile qui, soumise à l'action de HCl au sein de l'éthanol,
- 20 fournit 0,4 g d'un mélange des dichlorhydrates d' [éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R) et d' [éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S), mélange qui fond à 223-225°C. Ce mélange contient 90 % d'isomère 3R, 4R, 1S et 10 % d'isomère 3R, 4R, 1R, ainsi que le montre l'analyse par chromatographie en phase liquide haute pression du mélange
- 25 des bases correspondant.

EXEMPLE 12 : [(DIMETHYL-1,1 ETHYL)-2 QUINOLYL-4]-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANOL-1 (racémique).

30

On opère comme à l'exemple 5, en partant de 14 g de dichlorhydrate de [(diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinolyl-4]-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1, 4,15 g de méthylate de sodium et 1,8 g de borohydrure de sodium dans 150 ml de méthanol. On obtient finalement 4,1 g de

35

$[(\text{diméthyl-1,1 éthyl})\text{-2 quinolyl-4}]\text{-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1}$
(racémique), sous forme de dichlorhydrate fondant à 219°C.

La cétone de départ peut être préparée de la façon suivante :

5

A une solution de 48 g de (diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinoléine-
carboxylate-4 d'éthyle dans 800 ml de tétrahydrofurane anhydre,
placée sous atmosphère d'azote, on ajoute 29,6 g d'une suspension
à 80 % d'hydruure de sodium dans l'huile. On porte à l'ébullition
10 et ajoute, en 2 heures, une solution de 47 g de (benzoyl-1 pipéri-
dyl-4)-3 propionate d'éthyle dans 100 ml de tétrahydrofurane
anhydre. On maintient ensuite l'ébullition pendant 2 heures. Après
refroidissement, on ajoute 100 ml d'éthanol, évapore à sec, reprend
le résidu à l'eau et amène la solution aqueuse à pH 6 par addition
15 d'acide acétique. On extrait l'insoluble avec 3 fois 300 ml d'acé-
tate d'éthyle, lave la phase organique à l'eau, la sèche sur du
sulfate de magnésium et l'évapore sous pression réduite. Le résidu
(36 g) est chauffé au reflux, pendant 19 heures, dans 500 ml d'une
solution aqueuse 5N d'acide chlorhydrique. On alcalinise la solu-
20 tion aqueuse avec une lessive d'hydroxyde de sodium, extrait l'in-
soluble avec 3 fois 300 ml de chloroforme, lave la phase organique
à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium et l'évapore sous
pression réduite. On obtient ainsi 35 g de produit brut qui, soumis
à l'action de l'acide chlorhydrique au sein de l'éthanol, fournis-
25 sent 28 g de $[(\text{diméthyl-1,1 éthyl})\text{-2 quinolyl-4}]\text{-1 (pipéridyl-4)-3}$
propanone-1, sous forme de dichlorhydrate fondant à 200°C.

Le (diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinoléinecarboxylate-4 d'éthyle peut
être préparé comme indiqué par J.P. SCHAEFER et Coll. (J. Hetero-
30 cycl. Chemistry, 1970, 607).

EXEMPLE 13 : $[(\text{DIMETHYL-1,1 ETHYL})\text{-2 QUINOLYL-4}]\text{-1 } [(\text{PHENYL-2}$
 $\text{ETHYL})\text{-1 PIPERIDYL-4}]\text{-3 PROPANOL-1}$ (racémique).

35 On opère comme à l'exemple 5, en partant de 10 g de dichlorhydrate
de $[(\text{diméthyl-1,1 éthyl})\text{-2 quinolyl-4}]\text{-1 } [(\text{phényl-2 éthyl})\text{-1}$.

pipéridyl-4]-3 propanone-1, 2,2 g de méthylate de sodium et 0,8 g
 de borohydrure de sodium dans 250 ml de méthanol. On obtient 8,4 g
 de dichlorhydrate de [(diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinolyl-4]-1
 [(phényl-2 éthyl)-1 pipéridyl-4]-3 propanol-1 (racémique), qui
 5 fond à 190°C.

La cétone de départ peut être préparée de la manière suivante :

On chauffe 7 heures à 70°C un mélange de 14 g de dichlorhydrate
 10 de [(diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinolyl-4]-1 (pipéridyl-4)-3 propa-
 none-1, 9 g de bromure de (phényl-2) éthyle et 21,3 g de carbonate
 de potassium dans 140 ml de diméthylformamide. On élimine ensuite
 le diméthylformamide par distillation sous pression réduite et
 reprend le résidu par 400 ml d'eau et 200 ml de toluène. On sépare
 15 la phase organique, la lave avec 200 ml d'eau, la sèche et l'éva-
 pore sous pression réduite. Le produit brut ainsi obtenu fournit,
 par action de l'acide chlorhydrique au sein de l'éthanol, 13,7 g
 de dichlorhydrate de [(diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinolyl-4]-1
 [(phényl-2 éthyl)-1 pipéridyl-4]-3 propanone-1, qui fond à 130°C.
 20

EXEMPLE 14 : (METHYL-1 PIPERIDYL-4)-2 (PHENYL-2 QUINOLYL-4)-1
 ETHANOL (racémique).

On agite 2 heures, à la température ambiante, un mélange de 2,55 g
 25 de (phényl-2 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-2 éthanol (racémique),
 1,1 g d'iodure de méthyle et 0,6 g de carbonate de potassium dans
 20 ml de diméthylformamide. On ajoute ensuite 20 ml d'eau et 30 ml
 de toluène. On sépare la phase organique, la lave à l'eau, la
 sèche sur du sulfate de magnésium et l'évapore sous pression ré-
 30 duite. On obtient 1 g de produit brut qui est fixé sur une colonne
 de gel de silice. On élue avec un mélange chloroforme-diéthylamine
 9/1 et isole ainsi 0,57 g de (méthyl-1 pipéridyl-4)-2 (phényl-2
 quinolyl-4)-1 éthanol (racémique), qui fond à 208°C.

35 EXEMPLE 15 : [ETHENYL-3(S) PIPERIDYL-4(R)]-3 (METHOXY-6 QUINOLYL-4)
 -1 PROPANOL-1(S).

On chauffe à 120°C pendant 24 heures, dans un autoclave, un mélange de 6 g de dichlorhydrate d' [éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S), 15 ml de solution aqueuse normale d'hydroxyde de sodium, 1,2 ml d'une solution aqueuse à 0,4 % de formaldéhyde et 60 ml d'eau. Après refroidissement, on alcalinise le milieu réactionnel par addition de lessive d'hydroxyde de sodium et extrait avec du chlorure de méthylène. La phase organique est lavée à l'eau, séchée sur sulfate de magnésium et évaporée sous pression réduite. Le résidu huileux obtenu est soumis à une chromatographie en phase liquide sous pression (support : gel de silice ; éluant : mélange toluène-méthanol-diéthylamine 100/7,5/3,75). Les fractions séparées contenant le produit recherché sont évaporées. On récupère ainsi 2,6^g d'une huile qui, par action de HCl au sein de l'éthanol, est transformée en dichlorhydrate. Après trois recristallisations de ce dernier produit dans l'éthanol, on obtient 0,7 g d' [éthényl-3(S) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) sous forme de dichlorhydrate fondant à 204°C.

EXEMPLE 16 : (CYCLOHEXYL-2 QUINOLYL-4)-1 (PIPERIDYL-4)-3 PROPANOL-1 (racémique).

On opère comme à l'exemple 5, en partant de 5,1 g de monochlorhydrate de (cyclohexyl-2 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1, 1,3 ml d'une solution aqueuse 10N d'hydroxyde de sodium (à la place de méthylate de sodium) et 0,53 g de borohydrure de sodium dans 100 ml d'éthanol. On obtient finalement 1,3 g de (cyclohexyl-2 quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 (racémique) sous forme de sulfate neutre fondant à 260°C.

La cétone de départ peut être préparée comme suit :

A 15 g d'une suspension à 80 % d'hydruure de sodium dans l'huile, placée sous atmosphère d'azote, on ajoute 350 ml de tétrahydrofurane anhydre et 27 g de cyclohexyl-2 quinoléinecarboxylate-4

d'éthyle. On porte à l'ébullition, ajoute 24 g de (benzoyl-1
pipéridyl-4)-3 propionate d'éthyle en solution dans 100 ml de
tétrahydrofuranne anhydre et 12 g d'éthylate de potassium dans
45 ml de diméthylformamide. On maintient ensuite l'ébullition
5 pendant une heure, puis refroidit et ajoute 50 ml d'éthanol. On
élimine les solvants par distillation sous pression réduite,
ajoute de l'eau, amène le pH de la solution à 6 par addition
d'acide acétique et extrait avec de l'acétate d'éthyle. On lave
la phase organique à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium
10 anhydre et l'évapore sous pression réduite jusqu'à siccité. On
reprend le résidu dans 500 ml d'une solution aqueuse concentrée
d'acide chlorhydrique et chauffe le mélange 23 heures à l'ébulli-
tion. Après refroidissement, on alcalinise la solution par addi-
tion d'une solution aqueuse 10N d'hydroxyde de sodium et extrait
15 l'insoluble avec du chlorure de méthylène. On lave la phase orga-
nique à l'eau, la sèche sur du sulfate de magnésium anhydre et
l'évapore sous pression réduite jusqu'à siccité. Le résidu est
fixé sur une colonne de gel de silice et on élue avec un mélange
chloroforme-diéthylamine 95/5. On obtient ainsi 14 g du produit
20 recherché à l'état de base libre, qui est transformée ensuite en
monochlorhydrate par action de l'acide chlorhydrique au sein de
l'éthanol. Après recristallisation dudit monochlorhydrate dans
l'éthanol, on isole 6,5 g de monochlorhydrate de (cyclohexyl-2
quinolyl-4)-1 (pipéridyl-4)-3 propanone-1 qui fond à 190-191°C.

25

Le cyclohexyl-2 quinoléinecarboxylate-4 d'éthyle peut être préparé
selon la méthode de J.F. MEAD et Coll., J. Am. Chem. Soc., 1946,
68, 2708.

30 Propriétés pharmacologiques des composés de formule (I) :

L'activité antiarythmique des composés de formule (I) a été
démontrée à l'aide de deux tests : le test à l'aconitine chez le
rat et le test au chloroforme chez la souris.

- Test à l'aconitine

Le principe de la technique repose sur le temps d'induction des arythmies ventriculaires provoquées par l'aconitine en perfusion lente chez le rat. Une substance antiarythmique retarde l'appari-
5 tion des arythmies et ce délai est proportionnel à l'activité de la substance.

On utilise des groupes de 5 rats mâles. Une anesthésie indivi-
10 duelle est réalisée (uréthane 10 % : 1 g/kg/ip) pour permettre une cathétérisation de la veine du pénis. L'électrocardiogramme est enregistré. Au temps T=0 la substance étudiée est injectée sous forme d'une solution aqueuse, à raison de 2,5 ml de solution par kg en 30 secondes. Au temps T=60 secondes, soit 30 secondes
15 après la fin de l'injection, l'aconitine est perfusée à raison de 20 µg par minute, jusqu'à l'apparition d'extra systoles supra-ventriculaires. Le temps de perfusion de l'aconitine est noté.

On exprime les résultats par une DE_{50} , dose de produit en mg/kg qui, par rapport aux animaux témoins, augmente de 50 % le temps de perfusion de l'aconitine.

- Test au chloroforme

On utilise la technique de LAWSON (J. Pharm. Exp. Therap., 160, 2231, 1968), qui consiste à rechercher une protection éventuelle contre les fibrillations engendrées par une inhalation de chloro-
forme poursuivie jusqu'à l'arrêt respiratoire. Le produit à tester est administré par voie intrapéritonéale 20 minutes avant l'into-
25 xication chloroformique et la protection éventuelle contre l'arythmie est mise en évidence par l'enregistrement de l'électrocardiogramme, effectué dès l'apparition de l'apnée. L'activité des produits est exprimée par une DA_{50} (dose de produit en mg/kg qui protège 50 % des animaux).

Les résultats obtenus sont rassemblés dans le tableau ci-dessous, où figurent également les données toxicologiques.

5	PRODUIT DE L'EXEMPLE	Toxicité aigüe chez la souris i.v.	Activité antiarythmique	
		DL ₅₀ mg/kg	Test à l'aconitine chez le rat i.v. DE ₅₀ mg/kg	Test au chloroforme chez la souris, i.p. DA ₅₀ mg/kg
10	4	21	1,22	2,5
	5	21,5	0,44	3
	6	20,3	0,43	3
15	7	33	0,45	3
	8(isomère propanol-1(S))	17	0,58	2,5
	8 (isomère propanol-1(R))	29	0,65	2,5
20	9 (isomère éthényl-3(R))	19	1	5
	9 (isomère éthényl-3(S))	33	1,4	> 5
25	12	26	0,8	-
	Sulfate de quinidine (produit de référence)	60	7,5	18
30				

On voit que les composés de formule (I) présentent de remarquables propriétés antiarythmiques et sont plus actifs que la quinidine.

Propriétés toxicologiques des composés de formule (I) :

Les toxicités aiguës des composés de formule (I) (voir résultats dans le tableau ci-dessus) ont été déterminées chez la souris mâle CD₁ (Charles RIVER), par la voie intraveineuse. Les DL₅₀ ont été calculées, après 3 jours d'observation, par la méthode cumulative de J.J. Read et H. Muench (Amer. J. Hyg., 27, 493, 1938).

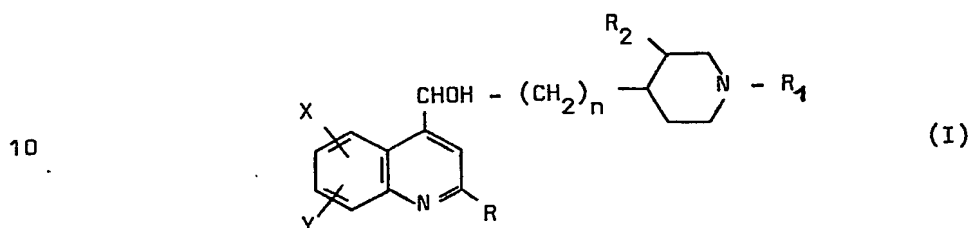
Utilisation thérapeutique :

Les médicaments selon l'invention qui contiennent un composé de formule (I) ou un mélange de composés stéréoisomères répondant à la formule (I) ou un sel d'un tel composé ou mélange de composés stéréoisomères avec un acide pharmaceutiquement acceptable, associé à un véhicule pharmaceutiquement acceptable, peuvent être utilisés en thérapeutique humaine pour le traitement et/ou la prévention des troubles du rythme. Ils peuvent se présenter sous toutes les formes en usage dans le domaine des médicaments, telles que comprimés, capsules, gélules, suppositoires, solutions ingérables ou injectables, etc...

La posologie dépend des effets recherchés et de la voie d'administration utilisée. Par exemple, par voie orale, elle peut être comprise entre 50 à 800 mg de substance active par 24 heures, avec des doses unitaires allant de 10 à 100 mg de substance active.

Revendications de Brevet

1. Médicaments contenant une substance active et un véhicule
pharmaceutiquement acceptable, caractérisés en ce que la substance
5 active est un composé répondant à la formule :



15 dans laquelle n est égal à 1 ou 2, X et Y, qui sont identiques ou différents, sont fixés en position 5, 6, 7 ou 8 sur le cycle de la quinoléine et représentent chacun l'atome d'hydrogène ou un groupe alcoxy comportant de 1 à 3 atomes de carbone, R représente l'atome d'hydrogène, un groupe cycloalkyle ayant 3 à 8 atomes de carbone, un groupe alkyle comportant de 1 à 4 atomes
20 de carbone, un groupe phényle ou un groupe phényle substitué par un groupe alcoxy ayant 1 à 4 atomes de carbone, R₁ représente l'atome d'hydrogène, un groupe alkyle comportant de 1 à 4 atomes de carbone ou un groupe phénylalkyle dont la partie alkyle comporte 1 à 3 atomes de carbone, R₂ représente l'atome d'hydrogène,
25 un groupe alkyle comportant 1 ou 2 atomes de carbone ou un groupe alcényle comportant de 2 à 4 atomes de carbone, ou un mélange de composés stéréoisomères répondant à la formule (I), ou un sel d'un tel composé ou mélange de composés stéréoisomères avec un acide
30 pharmaceutiquement acceptable.

30 2. Médicaments selon la revendication 1, caractérisés en ce que, dans la formule (I), Y est un atome d'hydrogène, X est un atome d'hydrogène ou un groupe méthoxy, R est un atome d'hydrogène ou un groupe phényle ou tertibutyle, R₁ est un atome d'hydrogène et
35 R₂ est un atome d'hydrogène ou un groupe éthyle ou éthényle.

3. Médicaments selon la revendication 1, caractérisés en ce que, dans la formule (I), n est égal à 1.
4. Médicaments selon la revendication 1, caractérisés en ce que, dans la formule (I), R est un groupe cycloalkyle ayant 3 à 8 atomes de carbone, un groupe alkyle ayant 1 à 4 atomes de carbone, un groupe phényle ou un groupe phényle substitué par un groupe alcoxy ayant 1 à 4 atomes de carbone.
5. Médicaments selon la revendication 1, caractérisés en ce que, dans la formule (I), R_2 est un atome d'hydrogène.
6. Médicaments selon la revendication 2, caractérisés en ce que la substance active est un mélange d' [éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R) et d' [éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) ou un sel d'un tel mélange avec un acide pharmaceutiquement acceptable.
7. Médicaments selon la revendication 2, caractérisés en ce que la substance active est 1' [éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) ou un sel de ce composé avec un acide pharmaceutiquement acceptable.
8. Médicaments selon la revendication 2, caractérisés en ce que la substance active est 1' [éthényl-3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R) ou un sel de ce composé avec un acide pharmaceutiquement acceptable.
9. Médicaments selon la revendication 2, caractérisés en ce que la substance active est le [(diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinolyl-4]-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 (racémique) ou un sel de ce produit avec un acide pharmaceutiquement acceptable.

10. Médicaments selon la revendication 2, caractérisés en ce que la substance active est 1' [éthyl -3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(S) ou un sel de ce composé avec un acide pharmaceutiquement acceptable.

5

11. Médicaments selon la revendication 2, caractérisés en ce que la substance active est 1' [éthyl -3(R) pipéridyl-4(R)]-3 (méthoxy-6 quinolyl-4)-1 propanol-1(R) ou un sel de ce composé avec un acide pharmaceutiquement acceptable.

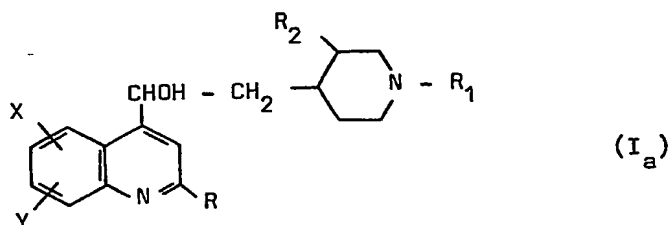
10

12. Médicaments selon l'une quelconque des revendications 1 à 11 sous forme de doses unitaires contenant 10 à 100 mg de substance active.

15

13. Composés, racémiques, énantiomères ou stéréoisomères, répondant à la formule :

20



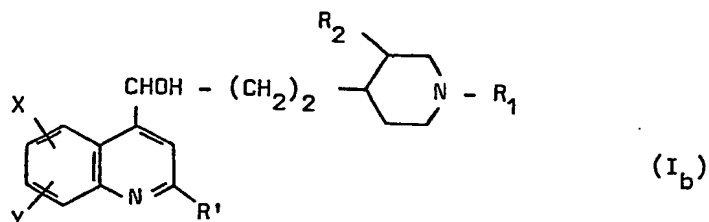
25 dans laquelle X, Y, R, R₁ et R₂ ont la même signification que dans la formule (I) de la revendication 1.

14. Composés selon la revendication 13, caractérisés en ce que Y est un atome d'hydrogène, X est un atome d'hydrogène ou un groupe méthoxy, R est un atome d'hydrogène ou un groupe phényle ou tertio-butyle, R₁ est un atome d'hydrogène et R₂ est un atome d'hydrogène ou un groupe éthyle ou éthényle.

30

15. Composés, racémiques, énantiomères ou stéréoisomères, répondant à la formule :

5



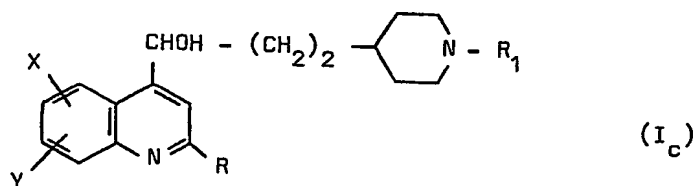
10 dans laquelle X, Y, R₁ et R₂ ont la même signification que dans la formule (I) de la revendication 1 et R' représente un groupe cycloalkyle ayant 3 à 8 atomes de carbone, un groupe alkyle ayant 1 à 4 atomes de carbone, un groupe phényle ou un groupe phényle substitué par un groupe alcoxy ayant 1 à 4 atomes de carbone.

15 16. Composés selon la revendication 15, caractérisés en ce que Y est un atome d'hydrogène, X est un atome d'hydrogène ou un groupe méthoxy, R' est un groupe phényle ou tertibutyle, R₁ est un atome d'hydrogène et R₂ est un atome d'hydrogène ou un groupe éthyle ou éthényle.

20 17. Le composé [(diméthyl-1,1 éthyl)-2 quinolyl-4]-1 (pipéridyl-4)-3 propanol-1 (racémique).

18. Composés, racémiques ou énantiomères, répondant à la formule :

25



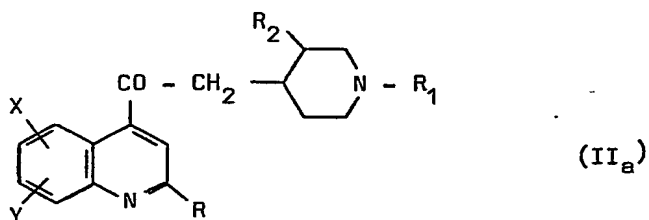
30 dans laquelle X, Y, R, R₁ ont la même signification que dans la formule (I) de la revendication 1.

19. Composés selon la revendication 18, caractérisés en ce que Y est un atome d'hydrogène, X est un atome d'hydrogène ou un groupe méthoxy, R est un atome d'hydrogène ou un groupe phényle ou tertiobutyle et R_1 est un atome d'hydrogène.

5

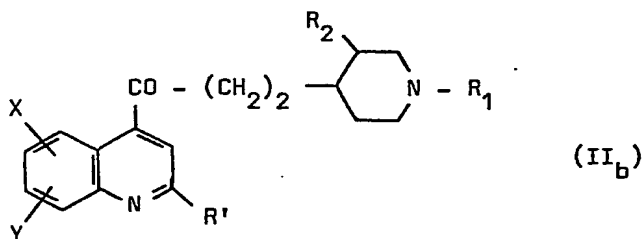
20. Procédé de préparation des composés selon l'une quelconque des revendications 13, 15 et 18, caractérisé en ce que l'on réduit une cétone répondant à l'une des formules :

10

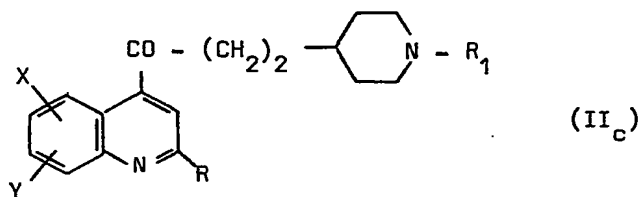


15

20



25



30

dans lesquelles X, Y, R, R_1 et R_2 ont la même signification que dans la formule (I) de la revendication 1 et R' représente un groupe cycloalkyle ayant 3 à 8 atomes de carbone, un groupe alkyle ayant 1 à 4 atomes de carbone, un groupe phényle ou un groupe

35

phényle substitué par un groupe alcoxy ayant 1 à 4 atomes de carbone.

5 21. Procédé selon la revendication 20, caractérisé en ce que la réduction est effectuée au moyen d'un hydrure métallique réducteur.

10 22. Procédé selon la revendication 21, caractérisé en ce que la réduction est effectuée en présence d'un composé optiquement actif capable de complexer l'hydrure métallique réducteur utilisé.

23. Procédé de préparation des composés selon l'une quelconque des revendications 13 et 15 pour lesquels R_2 est un groupe alkyle ayant 2 atomes de carbone et R_1 n'est pas un groupe benzyle, caractérisé en ce que l'on hydrogène catalytiquement les cétones
15 de formules (II_a) et (II_b) selon la revendication 20 pour lesquelles R_2 est un groupe alcényle ayant deux atomes de carbone et R_1 n'est pas un groupe benzyle.

20 24. Procédé de préparation des composés selon l'une quelconque des revendications 13, 15 et 18 pour lesquels R_1 est un groupe alkyle ou phénylalkyle, caractérisé en ce que l'on fait agir un agent alkylant sur les composés selon l'une quelconque des revendications 13, 15 et 18 pour lesquels R_1 est un atome d'hydrogène.

25 25. Procédé de préparation des composés selon l'une quelconque des revendications 13, 15 et 18 pour lesquels R_1 est CH_3 , caractérisé en ce que l'on fait agir, en présence d'un agent réducteur, le formaldéhyde sur les composés selon l'une quelconque des
30 revendications 13, 15 et 18 pour lesquels R_1 est un atome d'hydrogène.

26. Procédé selon la revendication 25, caractérisé en ce que la réaction est effectuée à une température supérieure à 50°C.



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

0053964

Numéro de la demande

EP 81 40 1858

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl. 3)
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendica- tion concernée	
D/X	BRITISH JOURNAL OF PHARMACOLOGY AND CHEMOTHERAPY, vol. 1, 1946 LONDRES (GB) G.S. DAWES: "Synthetic substitu- tes for quinidine", pages 90- 111. * page 95, composé 8 * --	1,13	C 07 D 401/06 A 61 K 31/47
D/X	JOURNAL OF THE AMERICAN CHEMICAL SOCIETY, vol. 44, no. 5, mai 1922 WASHINGTON (US) M. HEIDELBERGER et al.: "Syn- theses in the cinchona series. X. Dihydrocinchonincol and the dihydroquinincolins", pages 1098- 1107. * en entier * --	1,13	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl. 3) C 07 D 401/00 A 61 K 31/00
D/X	DE - C - 330 813 (CHININFA- BRIKEN ZIMMER) * exemple 3 * --	13	
X	PROCEEDINGS OF THE ROYAL SO- CIETY, B125, 1938 LONDRES (GB) A.D. AINLEY et al.: "Antiplas- modial action and chemical con- stitution. Part II. Some simple synthetic analogues of quinine and cinchonine", pages 60-92. * pages 60 et 61; composés III et IV; tableau I * -- ./. .	1,13	CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES X: particulièrement pertinent à lui seul Y: particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A: arrière-plan technologique O: divulgation non-écrite P: document intercalaire T: théorie ou principe à la base de l'invention E: document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D: cité dans la demande L: cité pour d'autres raisons
Le présent rapport de recherche a été établi pour toutes les revendications			&: membre de la même famille, document correspondant
Lieu de la recherche La Haye		Date d'achèvement de la recherche 03.03.1982	Examineur ALFARO



RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

0053964

Numéro de la demande

EP 81 40 1858

-2-

QEB Form 1503.2 08.78

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ **BLACK BORDERS**
- ☐ **IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- ☐ **FADED TEXT OR DRAWING**
- ☐ **BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- ☐ **SKEWED/SLANTED IMAGES**
- ☐ **COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- ☐ **GRAY SCALE DOCUMENTS**
- ☐ **LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- ☐ **REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- ☐ **OTHER:** _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.